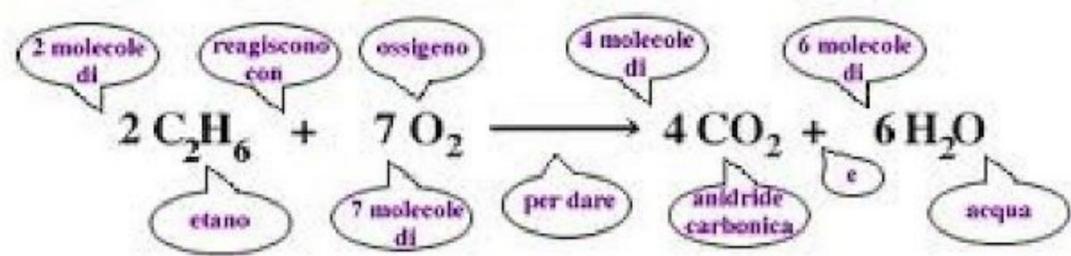




LE REAZIONI CHIMICHE



TRASFORMANO

SI RAPPRESENTANO

I REAGENTI (SOSTANZE)

CON EQUAZIONI

CHE DEVONO ESSERE

PRODOTTI (SOSTANZE DIVERSE)

BILANCIATE

CIOE'

LO STESSO ELEMENTO

DEVE AVERE

LO STESSO NUMERO DI ATOMI

PRIMA E DOPO

LA REAZIONE

IN

IN MODO

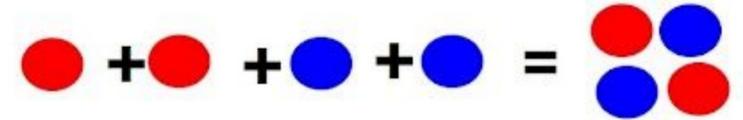
CON

X LA

DICE CHE

LEGGE DI LAVUASIE' (DI CONSERVAZIONE DELLA MASSA)

LA SOMMA DELLE MASSE DEI REAGENTI E' = ALLA SOMMA DELLE MASSE DEI PRODOTTI



SPONTANEO O CON DIFFICOLTA'

LIBERAZIONE O ASSORBIMENTO DI ENERGIA

CIO' DIPENDE

DAI COMPOSTI E DALLE CONDIZIONI

